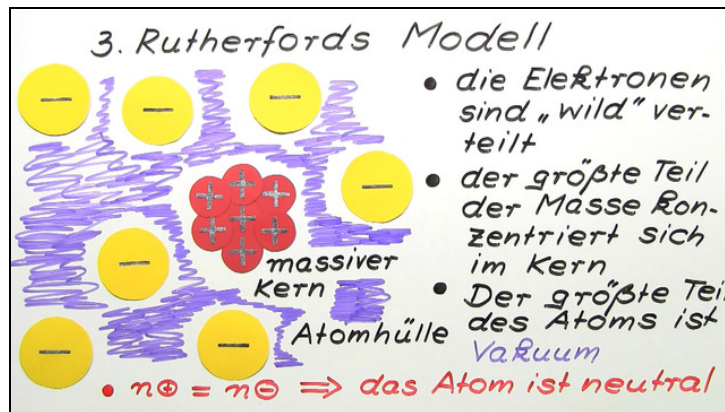




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Rutherford'sches Atommodell



- 1 Erkläre die historische Entwicklung der Atommodelle.
- 2 Gib an, was man durch das Rutherford'sche Experiment verstanden hat.
- 3 Benenne folgende Modelle richtig.
- 4 Gib an, wie viele Teilchen die Atome besitzen.
- 5 Erkläre mithilfe des Kern-Hülle-Modells die Bildung positiv oder negativ geladener Ionen.
- 6 Erkläre, warum beim Rutherford'schen Experiment manche Alpha-Teilchen abgelenkt wurden.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

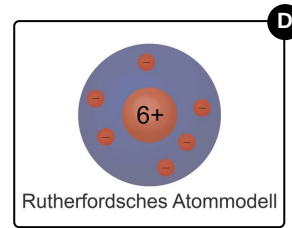
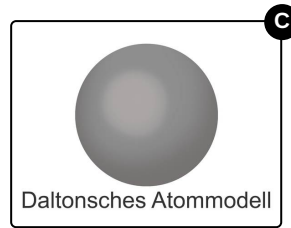
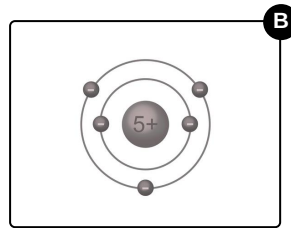
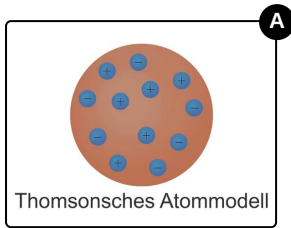


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Erkläre die historische Entwicklung der Atommodelle.

Sortiere die Atommodelle und beginne mit dem ältesten Modell.



RICHTIGE REIHENFOLGE



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre die historische Entwicklung der Atommodelle.

1. Tipp

Das Atommodell wurde im Laufe der Zeit immer detaillierter.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre die historische Entwicklung der Atommodelle.

Lösungsschlüssel: C, A, D, B

Dalton stellte seine Theorie 1808 auf. Knapp 100 Jahre später entwickelte Thomson im Jahre 1903 sein Atommodell. Nur sechs Jahre danach widerlegte Rutherford Thomsons Theorie vom Atom und stellte seinerseits ein detaillierteres Atommodell auf. Noch vier Jahre später, 1913, stellte Bohr sein Atommodell auf.